



(19) BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES  
PATENTAMT

(12) **Offenlegungsschrift**  
(10) **DE 44 02 408 A 1**

(51) Int. Cl. 6:  
**C 08 J 3/12**

C 08 J 3/05  
C 08 F 230/08  
C 08 F 283/12  
C 08 F 8/42  
C 08 F 2/24  
C 08 G 77/442  
C 09 D 143/04  
C 09 D 151/08  
C 09 D 5/34  
D 06 M 15/643  
C 09 D 5/02

// C08G 18/83,63/91,69/48,59/14,12/40,8/28 (C09D 143/04,131:02,133:06,135:02,109:00,123:02,125:02,127:04)  
F26B 3/12

(71) Anmelder:

Wacker-Chemie GmbH, 81737 München, DE

(72) Erfinder:

Eck, Herbert, Dipl.-Chem. Dr., 84489 Burghausen, DE; Hopf, Heinrich, 84489 Burghausen, DE; Adler, Klaus, Dipl.-Chem. Dr., 84489 Burghausen, DE; Jodlbauer, Franz, Dipl.-Ing., 84533 Marktl, DE; Au, Günter von, Dipl.-Chem. Dr., 84489 Burghausen, DE

(54) Redispergierbare, siliciummodifizierte Dispersionspulverzusammensetzung, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung

(57) Die Erfindung betrifft eine in Wasser redispergierbare Dispersionspulverzusammensetzung auf der Basis von wasserlöslichen Homo- oder Copolymerisaten von vorzugsweise ethylenisch ungesättigten Monomeren und einer oder mehrerer Organosiliciumverbindungen sowie gegebenenfalls weiterer Zusatzstoffe wie Schutzkolloide und Antiblockmittel, erhältlich durch  
a) Polymerisation von einem oder mehreren Monomeren in Gegenwart von 0,1 bis 30 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, einer oder mehrerer, in Wasser dispersierbarer Organosiliciumverbindungen mit einem Siedepunkt bei Normaldruck von > 160°C aus der Gruppe der Silane, Polysilane, Oligosiloxane, Polysiloxane, Carbosilane, Polycarbosilane, Carbosiloxane, Polycarbosiloxane, Polysilylendisiloxane und  
b) Sprühtrocknung des so erhaltenen Produkts, gegebenenfalls vor oder nach Zugabe der genannten Zusatzstoffe.

DE 44 02 408 A 1

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

BUNDESDRUCKEREI 08.95 508 031/103

13/39

DE 44 02 408 A 1

## Beschreibung

Die Erfindung betrifft eine in Wasser redispergierbare, siliciummodifizierte Dispersionspulverzusammensetzung auf der Basis von wasserunlöslichen Polymeren, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung.

5 In Wasser redispergierbare Dispersionspulverzusammensetzungen auf der Basis von Homo- oder Copolymerisaten von ethylenisch ungesättigten Monomeren sind bekannt. Die Herstellung derartiger Dispersionspulverzusammensetzung erfolgt durch Sprühtrocknung der entsprechenden wäßrigen Kunststoffdispersionen in einem heißen Luftstrom. Die Dispersionspulver eignen sich als Zusatzstoffe für hydraulische Bindemittel in der Baustoffindustrie, weiter werden derartige Produkte als Binder in Beschichtungsmitteln oder Klebemitteln 10 eingesetzt.

Die EP-A 228657 (US-A 4704416) beschreibt in Wasser redispergierbare Dispersionspulver auf der Basis von wasserlöslichen Polymeren, welche organische Siliciumverbindungen, vorzugsweise Organopolysiloxane, enthalten. Die Dispersionspulver werden durch Sprühtrocknung einer Emulsion der organischen Siliciumverbindung, in einer wäßrigen Lösung des wasserlöslichen Polymers hergestellt.

15 Gegenstand der EP-B 279373 sind in Wasser redispergierbare Organopolysiloxan enthaltende Pulver, welche zusätzlich wasserlösliches, filmbildendes Polymer enthalten. Die Herstellung erfolgt durch Sprühtrocknung der wäßrigen Gemische der genannten Bestandteile.

20 Die EP-A 493168 betrifft in Wasser redispergierbare Dispersionspulver auf der Basis von filmbildenden, wasserunlöslichen Vinyl- oder Acrylpolymerisaten, welche Silicone, genauer Organosilikone und/oder Organopolysiloxane, enthalten. Die Herstellung erfolgt durch Sprühtrocknung von wäßrigen Dispersionen der Vinyl- oder Acrylpolymerisate, denen vor dem Versprühen Silicone zugesetzt wurden. Bei dieser Verfahrensweise liegen vor der Sprühtrocknung die Silicone in Emulsion und die wasserunlöslichen Polymere in Dispersion vor, sodaß nach der Sprühtrocknung bzw. der Redispergierung Produkte erhalten werden, in denen die Komponenten in getrennten Teilchen vorliegen.

25 Der Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, in Wasser redispergierbare Dispersionspulverzusammensetzungen auf der Basis von wasserunlöslichen Polymeren zur Verfügung zu stellen, welche mit Organosiliciumverbindungen in der Weise modifiziert sind, daß beide Komponenten in den Pulverteilchen und in den redispergierten Teilchen gemeinsam vorliegen und gegebenenfalls über chemische Bindungen aneinander gebunden sind.

30 Die Erfindung betrifft eine in Wasser redispergierbare Dispersionspulverzusammensetzung auf der Basis von wasserunlöslichen Homo- oder Copolymerisaten von vorzugsweise ethylenisch ungesättigten Monomeren und einer oder mehrerer Organosiliciumverbindungen sowie gegebenenfalls weiterer Zusatzstoffe wie Schutzkolloide und Antiblockmittel, erhältlich durch

35 a) Polymerisation von einem oder mehreren Monomeren in Gegenwart von 0.1 bis 30 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, einer oder mehrerer, in Wasser dispergierbarer Organosiliciumverbindungen mit einem Siedepunkt bei Normaldruck von > 160°C aus der Gruppe der Silane, Polysilane, Oligosiloxane, Polysiloxane, Carbosilane, Polycarbosilane, Carbosiloxane, Polycarbosiloxane, Polysilylendisiloxane und

40 b) Sprühtrocknung des so erhaltenen Produkts, gegebenenfalls vor oder nach Zugabe der genannten Zusatzstoffe.

Als wasserunlösliche Polymere bevorzugt sind:

Vinylester-Homo- oder -Copolymerisate enthaltend eine oder mehrere Monomereinheiten aus der Gruppe der Vinylester von unverzweigten oder verzweigten Alkylcarbonsäuren mit 1 bis 15 C-Atomen;

45 (Meth)acrylsäureester-Homo- oder -Copolymerisate enthaltend eine oder mehrere Monomereinheiten aus der Gruppe der Methacrylsäureester und Acrylsäureester von unverzweigten oder verzweigten Alkoholen mit 1 bis 12 C-Atomen;

Homo- oder Copolymerisate von Fumar- und/oder Maleinsäuremono- oder -diester von unverzweigten oder verzweigten Alkoholen mit 1 bis 12 C-Atomen;

50 Homo- oder Copolymerisate von Dienen wie Butadien oder Isopren, sowie von Olefinen wie Ethen oder Propen, wobei die Diene beispielsweise mit Styrol, (Meth)acrylsäureestern oder den Estern der Fumar- oder Maleinsäure copolymerisiert werden können;

Homo- oder Copolymerisate von Vinylaromaten wie Styrol, Methylstyrol, Vinyltoluol;

Homo- oder Copolymerisate von Vinylhalogenverbindungen wie Vinylchlorid.

55 Gegebenenfalls eignen sich auch wasserunlösliche, filmbildende Polyadditions- und Polykondensationspolymere wie Polyurethane, Polyester, Polyether, Polyamide, Epoxidharze, Melaminformaldehydharze, Phenolformaldehydharze, die durch Polymerisation der entsprechenden Monomere oder oligomeren Verbindungen zugänglich sind.

Bevorzugte Vinylester sind Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylbutyrat, Vinyl-2-ethylhexanoat, Vinyllaurat, 60 1-Methylvinylacetat, Vinylpivalat und Vinylester von  $\alpha$ -verzweigten Monocarbonsäuren mit bis zu 10 C-Atomen, beispielsweise VeoVa9® oder VeoVa10®. Besonders bevorzugt ist Vinylacetat.

Bevorzugte Methacrylsäureester oder Acrylsäureester sind Methylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Ethylmethacrylat, Propylacrylat, Propylmethacrylat, n-Butylacrylat, t-Butylacrylat, n-Butylmethacrylat, t-Butylmethacrylat, 2-Ethylhexylacrylat. Besonders bevorzugt sind Methylacrylat, Methylmethacrylat, n-Butylacrylat und 2-Ethylhexylacrylat.

Bevorzugte Estergruppen der Fumar- und Maleinsäure sind Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, iso-Propyl-, n-Butyl-, iso-Butyl-, t-Butyl-, Hexyl-, Ethylhexyl-, und Dodecyl-Gruppe.

Die Vinylester-Copolymerisate können gegebenenfalls 1.0 bis 65 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der

Comonomerphase,  $\alpha$ -Olefine wie Ethylen oder Propylen und/oder Vinylaromaten wie Styrol und/oder Vinylhalogenide wie Vinylchlorid und/oder Acrylsäureester bzw. Methacrylsäureester von Alkoholen mit 1 bis 10 C-Atomen, wie Methylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Ethylmethacrylat, Propylacrylat, Propylmethacrylat, n-Butylacrylat, t-Butylacrylat, n-Butylmethacrylat, t-Butylmethacrylat, 2-Ethylhexylacrylat und/oder ethylenisch ungesättigte Dicarbonsäureester bzw. deren Derivate wie Diisopropylfumarat, die Dimethyl-, Methyl-t-butyl-, Di-n-butyl-, Di-t-butyl- und Diethylester der Maleinsäure bzw. Fumarsäure, oder Maleinsäureanhydrid enthalten.

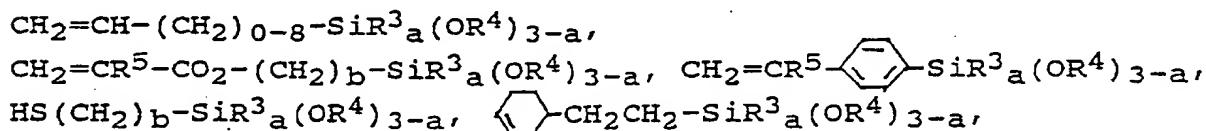
Die (Meth)acrylsäureester-Copolymerisate können gegebenenfalls 1.0 bis 65 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Comonomerphase,  $\alpha$ -Olefine wie Ethylen oder Propylen und/oder Vinylaromaten wie Styrol und/oder Vinylhalogenide wie Vinylchlorid und/oder ethylenisch ungesättigte Dicarbonsäureester bzw. deren Derivate wie Diisopropylfumarat, die Dimethyl-, Methyl-butyl-, Dibutyl- und Diethylester der Maleinsäure bzw. Fumarsäure, oder Maleinsäureanhydrid enthalten.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthalten die Vinylester-Copolymerisate und die (Meth)acrylsäureester-Copolymerisate noch 0.05 bis 10.0 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Comonomergemisches, Hilfsmonomere aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten Carbonsäuren, vorzugsweise Acrylsäure oder Methacrylsäure; aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten Carbonsäureamide, vorzugsweise Acrylamid; aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten Sulfonsäuren bzw. deren Salze, vorzugsweise Vinylsulfonsäure; und/oder aus der Gruppe der mehrfach ethylenisch ungesättigten Comonomeren, beispielsweise Divinyladipat, Diallylmaleat, Allylmethacrylat oder Triallylcyanurat. Als Hilfsmonomere geeignet sind auch vernetzend wirkende Comonomere, beispielsweise Acrylamidoglykolsäure (AGA), Methylacrylamidoglykolsäuremethylester (MAGME), N-Methylolacrylamid (NMAA), N-Methylolmethacrylamid, N-Methylolallylcaramat, Alkylether, wie der Isobutoxyether, oder Ester des N-Methylolacrylamids, des N-Methylolmethacrylamids oder des N-Methylolallylcaramats.

Entsprechendes wie für die (Meth)acrylsäureester-Copolymerisate gilt für die Copolymerisate der Ester der Malein- oder Fumarsäure.

In der am meisten bevorzugten Ausführungsform werden die ethylenisch ungesättigten Monomere mit 0.02 bis 5.0 Gew%, vorzugsweise 0.05 bis 2.0 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, von ethylenisch ungesättigten Siliciumverbindungen copolymerisiert, die mindestens eine, an ein Siliciumatom gebundene, hydrolysierbare Gruppe oder mindestens eine Si—OH-Gruppe enthalten. Geeignete ethylenisch ungesättigte Siliciumverbindungen lassen sich mit der allgemeinen Formel  $R^1-SiR_a(OR^4)_{3-a}$  zusammenfassen, mit  $a = 0$  bis 2, wobei R gleich oder verschieden ist und verzweigte oder unverzweigte Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Cycloalkylreste mit 3 bis 10 C-Atomen, Alkylenreste mit 2 bis 4 C-Atomen, Aryl-, Aralkyl-, Alkylarylreste mit 6 bis 18 C-Atomen bedeutet, wobei die genannten Reste R auch mit Halogenen wie F oder Cl, mit Ether-, Thioether-, Ester-, Amid-, Nitril-, Hydroxyl-, Amin-, Epoxid-, Carboxyl-, Carbonsäureanhydrid- und Carbonylgruppen substituiert sein können,  $R^1$  ein ethylenisch ungesättigter organischer Rest ist und  $R^2$  gleiche oder verschiedene Reste aus der Gruppe Wasserstoff,  $C_1-C_6$ -Alkyl- oder -Alkoxyalkylen-Rest bedeutet. Der Siedepunkt dieser Verbindungen ist unerheblich. Auch können diese Verbindungen gegebenenfalls wasserlöslich sein. Weiter ist es möglich diese copolymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Siliciumverbindungen, vor der Copolymerisation mit den organischen Monomeren, mit den erfundungsgemäß zu verwendenden Organosiliciumverbindungen umzusetzen.

Bevorzugte siliciumhaltige Monomere sind Verbindungen der allgemeinen Formeln:



mit  $a = 0-2$ ,  $b = 1-6$ ,  $R^3 = CH_3, C_6H_5$ ,  $R^4 = H, CH_3, C_2H_5, C_3H_7, C_6H_5, (CH_2)_2-3-O-(CH_2)_{1-2}H$  und  $R^5 = H, CH_3$ .

Besonders bevorzugte siliciumhaltige Monomere sind  $\gamma$ -Acryl- bzw.  $\gamma$ -Methacryloxypropyltri(alkoxy)silane und Vinyltrialkoxy silane, wobei als Alkoxygruppen z. B. Methoxy-, Ethoxy-, Methoxyethylen-, Ethoxyethylen-, Methoxypropylenglykolether- bzw. Ethoxypropylenglykolether-Reste eingesetzt werden können. Am meisten bevorzugt werden Vinyltrimethoxy- und Vinyltriethoxysilan,  $\gamma$ -Methacryloxypropyltriethoxysilan.

Bevorzugte, nicht copolymerisierbare, in Wasser dispergierbare Organosiliciumverbindungen mit einem Siedepunkt  $> 160^\circ C$  (bei Normaldruck) aus der Gruppe der Silane, Polysilane, Oligosiloxane, Polysiloxane, Carbosilane, Polycarbosilane, Carbosiloxane, Polycarbosiloxane, Polysilylendisiloxane sind: Kieselsäureester  $Si(OR')_4$ , Organoorganosilane  $SiR_n(OR')_{4-n}$  mit  $n = 1$  bis 3, Organosilanole  $SiR_n(OH)_{4-n}$  mit  $n = 1$  bis 3, Polysilane der allgemeinen Formel  $R_3Si(SiR_2)_nSiR_3$  mit  $n = 0$  bis 500, bevorzugt 0 bis 8, Di-, Oligo- und Polysiloxane aus Einheiten der allgemeinen Formel  $R_cH_dSi(OR')_e(OH)_fO_{(4-c-d-e-f)/2}$  mit  $c = 0$  bis 3,  $d = 0$  bis 1,  $e = 0$  bis 3,  $f = 0$  bis 3 und die Summe  $c+d+e+f$  je Einheit höchstens 3.5 ist, wobei  $R'$  für gleiche oder verschiedene Alkylreste oder Alkoxyalkylenreste mit 1 bis 4 C-Atomen steht, vorzugsweise Methyl oder Ethyl bedeutet, und R gleich oder verschieden ist und verzweigte oder unverzweigte Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Cycloalkylreste mit 3 bis 10 C-Atomen, Alkylenreste mit 2 bis 4 C-Atomen, Aryl-, Aralkyl-, Alkylarylreste mit 6 bis 18 C-Atomen bedeutet, wobei die genannten Reste R auch mit Halogenen wie F oder Cl, mit Ether-, Thioether-, Ester-, Amid-, Nitril-, Hydroxyl-, Amin-, Carboxyl-, Sulfonsäure-, Carbonsäureanhydrid- und Carbonylgruppen substituiert sein können, wobei im Falle der Polysilane R auch die Bedeutung  $OR'$  haben kann.

Besonders bevorzugte Organosiliciumverbindungen sind:

Tetraethoxysilan, Methyltriaxopoxysilan, Methyltri(ethoxyethoxy)silan,  $\gamma$ -Chlorpropyltriethoxysilan,  $\beta$ -Nitrilethyltriethoxysilan,  $\gamma$ -Mercaptopropyltriethoxy- und -trimethoxysilan, Phenyltriethoxysilan, iso-Octyltriethoxysilan, Dipropyldiethoxysilan, Methylphenyldiethoxysilan, Diphenyldimethoxysilan, Triphenylsilanol sowie deren vorzugsweise flüssigen Kondensationsprodukte, gegebenenfalls mit anderen niedrigsiedenden und/oder wasserlöslichen Silanen, wie Methyltrimethoxysilan,  $\gamma$ -Aminopropyltriethoxysilan oder andere Aminofunktionen enthaltenden Silanen wie  $H_2NCH_2CH_2NHCH_2CH_2Si(OCH_3)_3$ .

10   $N-CH_2CH_2CH_2Si(OCH_3)_3$ ,

15 quartäre Ammoniumsalzgruppen enthaltende Silane wie  $C_{18}H_{37}N^+(CH_3)_2-CH_2CH_2CH_2Si(OCH_3)_3Cl^-$ , Epoxigruppen enthaltende Silane wie  $CH_2CH-CH_2-O-CH_2CH_2CH_2Si(OCH_3)_3$ , Carbonsäure- und Carbonsäure-anhydridfunktionelle Silane wie

20   $CH_2CH_2CH_2Si(OC_2H_5)_3$ .

25 Weiterhin seien genannt: Die Disilane Dimethyltetraalkoxydisilan, Tetramethyldialkoxydisilan, Trimethyltrialkoxydisilan oder deren im allgemeinen aus den entsprechenden Chlorverbindungen erhältlichen (Co)kondensate. Besonders bevorzugt sind auch durch Trimethylsiloxygruppen endblockierte Methylhydrogenpolysiloxane, durch Trimethylsiloxygruppen endblockierte Mischpolymere aus Dimethylsiloxan- und Methylhydrogenpolysiloxan-Einheiten und in den endständigen Einheiten je eine Si-gebundene Hydroxylgruppe aufweisende Dimethylpolysiloxane. Weiter seien genannt, in den Monomeren lösliche Organosiliciumverbindungen aus der Gruppe Alkyl- und Phenylharze und der Harze und Öle, welche Epoxid- oder Amin-, Propyl- oder höhere Alkylgruppen enthalten.

30 Die Herstellung der Organosiliciumverbindungen kann nach Verfahren erfolgen wie sie in Noll, Chemie und Technologie der Silicone, 2. Auflage 1968, Weinheim und in Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Band E20, S. 1782f., 2219f., Georg Thieme Verlag, Stuttgart, 1987 beschrieben sind.

35 Die Polymerisation erfolgt vorzugsweise mit dem Emulsionspolymerisationsverfahren, kann aber auch mittels des Block- oder des Lösungspolymerisationsverfahrens durchgeführt werden. Mit den beiden letztgenannten Verfahren können auch radikalisch polymerisierbare, wasserempfindliche Monomere wie Ketenacetale polymerisiert werden. Darüberhinaus werden damit Additions- und Polykondensationspolymere zugänglich. In diesen Fällen werden die in organischen, wasserunlöslichen Lösungsmitteln gelösten Zusammensetzungen von Polymer und Organosiliciumverbindung(en) mit Hilfe der später genannten, wasserlöslichen, filmbildenden Schutzkolloide und gegebenenfalls mit Emulgatoren emulgiert und, gegebenenfalls nach Zugabe weiterer Zusatzstoffe, sprühgetrocknet.

40 Das als bevorzugt genannte Emulsionspolymerisationsverfahren wird im offenen Reaktionsgefäß oder in Druckgefäß, vorzugsweise in einem Temperaturbereich von 0 bis 100°C durchgeführt und mit den für die Emulsionspolymerisation üblicherweise eingesetzten Methoden eingeleitet. Die Initiierung erfolgt mittels der gebräuchlichen, zumindest teilweise wasserlöslichen Radikalbildner, die vorzugsweise in Mengen von 0.01 bis 3.0 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, eingesetzt werden. Beispiele hierfür sind Ammonium- und Kaliumpersulfat, -peroxodisulfat; Wasserstoffperoxid, t-Butylperoxid; Alkylhydroperoxide, wie tert.-Butylhydroperoxid; Kalium-, Natrium- und Ammoniumperoxidiphosphat; Azoverbindungen, wie Azobisisobutyronitril oder Azobiscyanovaleriansäure. Gegebenenfalls können die genannten radikalischen Initiatoren auch in bekannter Weise mit 0.01 bis 1.0 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, Reduktionsmittel kombiniert werden. Geeignet sind zum Beispiel Alkali-Formaldehydsulfoxylate und Ascorbinsäure. Bei der Redoxinitiierung werden dabei vorzugsweise eine oder beide Redox-Katalysatorkomponenten während der Polymerisation dosiert.

45 Als Dispergiermittel können alle üblicherweise bei der Emulsionspolymerisation verwendeten Emulgatoren und/oder Schutzkolloide eingesetzt werden. Geeignete Emulgatoren sind sowohl anionische, kationische als auch nichtionische Emulgatoren. Bevorzugt sind solche, die nicht im Schutzkolloid löslich sind und deren 50 Molekulargewichte im Unterschied zum Schutzkolloid unter 2000 liegen. Die Emulgatoren werden in einer Menge von 0 bis 6 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, eingesetzt. Geeignete Emulgatoren sind dem Fachmann geläufig und finden sich beispielsweise in Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Bd. XIV, 1, Makromolekulare Stoffe, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, 1961, 192–208.

55 Die Schutzkolloide werden vorzugsweise in Mengen bis zu 15 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, eingesetzt. Beispiele hierfür sind Vinylalkohol/Vinylacetat-Copolymere mit einem Gehalt von 80 bis 100 Mol% Vinylalkoholeinheiten; Polyvinylpyrrolidone mit einem Molekulargewicht von 5000 bis 400 000; Hydroxyethylcellulosen mit einem Substitutionsgradbereich von 1.5 bis 3; Polysaccharide in wasserlöslicher Form wie Stärken (Amylose und Amylopectin), Cellulose, Guar, Tragantinsäure, Dextran, Alginate und deren Carboxymethyl-, Methyl-, Hydroxyethyl-, Hydroxypropyl-Derivate; Proteine wie Casein, Sojaprotein, Gelatine; 60 synthetische Polymere wie Poly(meth)acrylsäure, Poly(meth)acrylamid, Polyvinylsulfonsäuren und deren wasserlöslichen Copolymeren; Melaminformaldehydsulfonate, Naphthalinformaldehydsulfonate, Styrolmaleinsäure- und Vinylethermaleinsäure-Copolymeren. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform wird die Polymerisation mit Schutzkolloid ohne Zugabe von Emulgator durchgeführt.

Der für die Polymerisation gewünschte pH-Bereich, der im allgemeinen zwischen 2.5 und 10, vorzugsweise 3 und 8, liegt, kann in bekannter Weise durch Säuren, Basen oder übliche Puffersalze, wie Alkaliphosphate oder Alkalicarbonate, eingestellt werden. Zur Molekulargewichtseinstellung können bei der Polymerisation die üblicherweise verwendeten Regler, zum Beispiel Mercaptane, Aldehyde und Chlorkohlenwasserstoffe zugesetzt werden.

Die Polymerisation kann, unabhängig vom gewählten Polymerisationsverfahren, diskontinuierlich oder kontinuierlich, mit oder ohne Verwendung von Saatlatices, unter Vorlage aller oder einzelner Bestandteile des Reaktionsgemisches, oder unter teilweiser Vorlage und Nachdosierung der oder einzelner Bestandteile des Reaktionsgemisches, oder nach dem Dosierverfahren ohne Vorlage durchgeführt werden.

Die in Wasser dispergierbare Organosiliciumverbindung wird vorzugsweise, einzeln oder im Gemisch, erst im Verlauf der Polymerisation zudosiert. Besonders bevorzugt erfolgt die Dosierung nach einem Umsatz von 50 bis 98%, am meisten bevorzugt von 80 bis 95%. Die Dosierung kann in Lösung in einem oder mehreren organischen Monomeren, oder getrennt in reiner Form, oder als Emulsion erfolgen. Vorzugsweise werden 0.5 bis 20%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomerphase, an Organosiliciumverbindungen zugegeben.

In der am meisten bevorzugten Ausführungsform werden zusätzlich die bereits genannten ethylenisch ungesättigten, siliciumhaltigen Monomere mit den organischen Monomeren copolymerisiert. Diese Monomere können in reiner Form, in Lösung, zum Beispiel in den organischen Monomeren, oder als Emulsion, gegebenenfalls mit den organischen Monomeren vorgelegt oder während der Polymerisation zudosiert werden. Vorzugsweise erfolgt die Zugabe, nachdem mehr als 50%, besonders bevorzugt mehr als 80% der ethylenisch ungesättigten, organischen Comonomere polymerisiert sind.

Der Festgehalt der so erhältlichen Dispersionen beträgt 20 bis 60%.

Im Falle der Herstellung von siliciummodifizierten, redispersierbaren Pulvern von Polyurethanen, Polyester, Polyamiden, Melaminformaldehydharzen, Phenolformaldehyd- und Epoxidharzen erfolgt die Herstellung dieser Produkte nach den dafür üblichen Polymerisationsverfahren in Gegenwart der Organosiliciumverbindung(en), vorzugsweise in einem organischen Lösungsmittel. In einer bevorzugten Ausführungsform werden dabei Organosiliciumverbindungen eingesetzt, welche funktionelle Gruppen enthalten wie Epoxy-, Amino- oder Carbonylgruppen, die mit dem Organopolymeren reagieren können. Die in organischen, wasserunlöslichen Lösungsmitteln gelösten Zusammensetzungen von Polymer und Organosiliciumverbindung(en) werden vor der Sprühtrocknung mit den später genannten, wasserlöslichen, filmbildenden Schutzkolloiden und gegebenenfalls mit Emulgatoren emulgiert.

Mit der erfindungsgemäßen Verfahrensweise erhält man bei der Copolymerisation von Si-haltigen Monomeren eine Dispersion von Teilchen, bei denen das Organopolymer zumindest teilweise über C—Si—O—Si-Bindungen mit der Organosiliciumverbindung, in Form von Pfpfcpolymeren, verbunden ist. Wird ohne Si-haltige Monomere polymerisiert, liegen die Organosiliciumverbindung und das Organopolymer häufig in Form von Interpenetrated Networks (IPN) bzw. semiinterpenetrated Networks oder als Mischung in gleichen Dispersionsteilchen vor. Die hiermit mögliche große Variationsbreite der inneren Struktur der Redispersionspulver-Teilchen ermöglicht eine Optimierung für das jeweilige Anwendungsgebiet, ohne großen technischen Aufwand durch geringfügige Änderungen des Herstellungsverfahrens und der Rezeptur.

Die Trocknung der Dispersion zur Herstellung der Dispersionspulverzusammensetzung erfolgt mittels Sprühtrocknung in üblichen Sprühtrocknungsanlagen, wobei die Zerstäubung mittels Ein-, Zwei- oder Mehrstoffdüsen oder mit einer rotierenden Scheibe erfolgen kann. Die Austrittstemperatur wird im allgemeinen im Bereich von 55°C bis 100°C, bevorzugt 70 bis 90°C, je nach Anlage, Tg des Harzes und gewünschtem Trocknungsgrad, gewählt.

Bei der Sprühtrocknung kann gegebenenfalls eine Mischung aus der erfindungsgemäß hergestellten Dispersion mit einem Festgehalt von vorzugsweise 20 bis 60% und von weiteren Zusatzstoffen, gemeinsam versprühnt und getrocknet werden.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthält die Dispersionspulverzusammensetzung 8 bis 50 Gew%, vorzugsweise 10 bis 25 Gew% Schutzkolloid, bezogen auf die Gesamtmenge von wasserunlöslichem Polymer und Organosiliciumverbindung, wobei zumindest ein Teil der Schutzkolloidmenge der fertigen Dispersion oder der Lösung der Zusammensetzung aus Polymer und Organosiliciumverbindung vor dem Sprühtrocknen, bevorzugt in Form einer wässrigen Lösung, zugegeben wird. Geeignete Schutzkolloide sind beispielsweise Polyvinylalkohole und deren Derivate; Polysaccharide in wasserlöslicher Form wie Stärken (Amylose und Amylopectin), Cellulose, Guar, Tragantinsäure, Dextran, Alginat und deren Carboxymethyl-, Methyl-, Hydroxyethyl-, Hydroxypropyl-Derivate; Proteine wie Casein, Sojaprotein, Gelatine; synthetische Polymere wie Poly(meth)acrylsäure, Poly(meth)acrylamid, Polyvinylsulfonsäuren und deren wasserlösliche Copolymere; Melaminformaldehydsulfonate, Naphthalinformaldehydsulfonate, Styrolmaleinsäure- und Vinylmaleinsäure-Copolymere.

Weitere Bestandteile der Dispersionspulverzusammensetzung sind gegebenenfalls Emulgatoren, die in den eingesetzten Schutzkolloiden nicht löslich sind, sowie Antiblockmittel wie Ca- bzw. Mg-carbonat, Talk, Gips, Kieselsäure, Silicate mit Teilchengrößen vorzugsweise im Bereich von 10 nm bis 10 µm.

Die Dispersionspulverzusammensetzung kann in den typischen Anwendungsbereichen eingesetzt werden. Beispielsweise in bauchemischen Produkten in Verbindung mit anorganischen, hydraulisch abbindenden Bindemitteln wie Zementen (Portland-, Aluminat-, Trass-, Hüllen-, Magnesia-, Phosphatzement), Gips, Wasserglas, für die Herstellung von Baublebern, Putzen, Spachtelmassen, Fußboden spachtelmassen, Fugenmörtel und Farben. Ferner als Alleinbindemittel für Beschichtungsmittel und Klebemittel oder als Bindemittel für Textilien.

Vorzugsweise wird die Dispersionspulverzusammensetzung als hydrophobierendes Bindemittel in Anwendungsgebieten eingesetzt, in denen neben einer guten Haftung auch eine reduzierte Wasseraufnahme und/oder ein wasserabweisender Effekt erwünscht ist. Wie auch aus den Ergebnissen der anwendungstechnischen Prüfung hervorgeht, resultiert bei der Verwendung der erfindungsgemäßen Dispersionspulverzusammensetzung bei-

spielsweise in Putzen eine sehr niedere Wasseraufnahme, ohne daß die übrigen mechanischen Eigenschaften in nachteiliger Weise beeinflußt werden würden.

5 Beispiele

Herstellung der Dispersionspulver-Zusammensetzungen

Beispiel 1

10 In einem 18 l-Autoklaven wurde eine Lösung von 6400 g Vinylacetat, 320 g Isooctyltriethoxysilan und 7 g Methacryloxypropyltriethoxysilan in eine Lösung von 524 g eines Polyvinylalkohols mit einer Höpplerviskosität von 4 mPas (in einer 4%-igen Lösung bei 20°C) und einer Verseifungszahl von 140 in 4890 g Wasser emulgiert. Es wurden 1480 g Ethylen aufgedrückt und bei 50°C mit dem Redoxkatalysatorsystem 26 g Kaliumpersulfat (3%-ige wäßrige Lösung) und 13 g Brüggolit (Na-Formaldehydsulfoxylat; 1.5%-ige wäßrige Lösung) innerhalb von 4 Stunden polymerisiert. Es resultierte eine Dispersion mit einem Festgehalt von 57%.

15 Nach dem Entspannen wurden 5 Teile, gerechnet auf 100 Teile Dispersion, eines Polyvinylalkohols mit einer Höpplerviskosität von 25 mPas (in einer 4%-igen Lösung bei 20°C) und einer Verseifungszahl von 140 in die Dispersion eingerührt und anschließend der Festgehalt der Dispersion mit Wasser auf 33% eingestellt.

Die Dispersion wurde in einem Nebulosa-Sprühtröckner unter den folgenden Bedingungen verdüst:

20 Eintrittstemperatur: ca. 112°C,  
Austrittstemperatur: 80°C,  
Preßluftdruck vor der 2-Stoffdüse: 4 bar,  
Durchsatz: 12 l/h.

25 Nach der Verdüsing wurden 10 Gew%, bezogen auf das sprühgetrocknete Produkt, eines handelsüblichen Antiblockmittels (Gemisch aus Ca/MgCO<sub>3</sub> und Mg-hydrosilicat) eingearbeitet. Das trockene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

30 Beispiel 2

Es wurde analog Beispiel 1 vorgegangen, mit dem Unterschied, daß anstelle von Methacryloxypropyltriethoxysilan Vinyltriethoxysilan copolymerisiert wurde. Das so erhaltene trockene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

35 Beispiel 3

Beispiel 1 wurde wiederholt, jedoch wurden anstelle von Isooctyltriethoxysilan 4 Gew%, bezogen auf die Comonomermenge, eines mit 1.5 Mol Wasser je 2 mol Silan ankondensiertes Isooctyltrimethoxysilan verwendet. 40 Das so erhaltene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

Beispiel 4

Beispiel 2 wurde wiederholt, jedoch wurden das copolymerisierbare und das nicht-copolymerisierbare Silan nicht in der Vorlage in Vinylacetat gelöst, sondern im Gemisch als Emulsion der Vorlage zugegeben. Das so erhaltene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

Beispiel 5

50 Beispiel 2 wurde dahingehend abgeändert, daß die Silanmischung in 10% des Vinylacetats gelöst und diese Lösung erst bei beginnendem Abklingen (90% Umsatz) der Polymerisation zudosiert wurde. Das so erhaltene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

Beispiel 6

55 Es wurde analog Beispiel 3 vorgegangen, mit dem Unterschied, daß kein Methacryloxypropyltriethoxysilan copolymerisiert wurde. Das so erhaltene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispersierbar.

Beispiel 7

60 In einem 18 l-Reaktor wurden in eine Lösung von 320 g Polyvinylalkohol (Höpplerviskosität 4 mPas in einer 4%-igen Lösung bei 20°C, Verseifungszahl = 140) und 290 g eines carbonylgruppenhaltigen Polyvinylalkohols (LL 620, Produkt der Wacker-Chemie) in 7140 g Wasser ein Gemisch aus 568 g n-Butylacrylat in 568 g Styrol emulgiert und die Emulsion auf 80°C erwärmt. Unter Konstanthalten der Temperatur wurde die Polymerisation durch Zugabe von t-Butylperoxid (5%-ige wäßrige Lösung) und Na-Formaldehydsulfoxylat (8%-ige wäßrige Lösung) eingeleitet. Der Gesamtverbrauch betrug insgesamt 44 g t-Butylhydroperoxid und 70 g Na-Formaldehydsulfoxylat. 5 Minuten nach beginnendem Anstieg der Innentemperatur wurde ein Gemisch aus 3220 g n-Butylacrylat und 3220 g Styrol über einen Zeitraum von 4 Stunden zudosiert. Nach Ablauf von 3.5 Stunden

# DE 44 02 408 A1

wurden 325 g Isooctyltriethoxsilan und 7 g Methacryloxypropyltriethoxsilan mit dem restlichen n-Butylacrylat/Styrol-Gemisch zudosiert. Nach Dosierende wurde eine Stunde bei 80°C polymerisiert und schließlich 3 Stunden bei 45°C nachpolymerisiert.

Die so erhaltene Dispersion wurde jeweils mit 2.5 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Dispersion, eines Polyvinylalkohols mit einer Höpplerviskosität von 25 mPas in 4%-iger wässriger Lösung bei 20°C und einer Verseifungszahl von 140 und eines Polyvinylalkohols mit einer Höpplerviskosität von 13 mPas in 4%-iger wässriger Lösung bei 20°C und einer Verseifungszahl von 140 versetzt und mit Wasser auf einen Festgehalt von 33% verdünnt. Die Verdünnung erfolgte analog Beispiel 1.

Das so erhaltene Pulver war sehr gut redispergierbar und rieselfähig.

## Beispiel 8

Es wurde analog Beispiel 7 vorgegangen, mit dem Unterschied, daß anstelle von Methacryloxypropyltriethoxsilan dieselbe Menge Vinyltriethoxsilan verwendet wurde und zusammen mit dem Isooctyltriethoxsilan von Anfang an mit dem n-Butylacrylat/Styrol-Gemisch zudosiert wurde. Das so erhaltene Pulver war sehr gut rieselfähig und in Wasser redispergierbar.

## Vergleichsbeispiel 1

Es wurde analog Beispiel 1 vorgegangen, jedoch ohne Zugabe von Isooctyltriethoxsilan und ohne Copolymerisation von Methacryloxypropyltriethoxsilan polymerisiert. Es wurde ein sehr gut rieselfähiges und in Wasser redispergierbares Pulver erhalten.

## Vergleichsbeispiel 2

Es wurde analog Beispiel 7 vorgegangen, jedoch ohne Zugabe von Isooctyltriethoxsilan und ohne Copolymerisation von Methacryloxypropyltriethoxsilan polymerisiert. Es wurde ein sehr gut rieselfähiges und in Wasser redispergierbares Pulver erhalten.

## Anwendungstechnische Prüfung

Die in den Beispielen bzw. den Vergleichsbeispielen hergestellten Produkte wurden in folgender Rollputz- oder Fugenfüllerrezeptur eingesetzt:

### Rollputz-Rezeptur:

452.0 Teile Inducarb 500 (CaCO<sub>3</sub>, 0.03 – 0.5 mm)  
200.0 Teile Inducarb 0000 (CaCO<sub>3</sub>, 0.4 – 0.9 mm)  
150.0 Teile Weißzement PZ 45 F  
80.0 Teile Kalkhydrat 2741  
40.0 Teile Kronos 2056 (TiO<sub>2</sub>-Pigment)  
15.0 Teile Arbozel BC 1000 (Cellulosefaser)  
2.0 Teile Culminal MC 3000 PR (Celluloseether)  
1.0 Teile Amylotex 8100 (Stärkeether)  
60.0 Teile Dispersionspulver-Zusammensetzung  
Wasserbedarf auf 1000 g Trockenmischung: ca. 350 ml

### Fugenfüller-Rezeptur:

300.0 Teile Portlandzement PZ 35 F  
40.0 Teile Aluminat-Zement  
649.5 Teile Quarzsand (0.1 – 0.4 mm)  
0.5 Teile Culminal C 8556 (Celluloseether)  
10.0 Teile Dispersionspulver-Zusammensetzung  
Wasserbedarf auf 1000 g Trockenmischung: 200 ml

### Testung der Fugenfüller-Rezeptur:

Die Druckfestigkeit von mit diesen Rezepturen hergestellten Putzen wurde gemäß DIN 1164 getestet.

Die Wasseraufnahme wurde gemäß DIN 52617 nach einer Trockenlagerung der Rezeptur von 14 Tagen bei 23°C/50% relative Luftfeuchte bestimmt.

Die Verarbeitbarkeit wurde qualitativ bewertet. Die Ergebnisse der Testung sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

### Testung der Rollputz-Rezeptur:

Die Haftzugfestigkeit von mit diesen Rezepturen hergestellten Putzen wurde gemäß DIN 1164 getestet.

Mit der Methode A erfolgte die Messung nach einer Trockenlagerung von 28 Tagen bei 23°C/50% relat. Luftfeuchte.

Mit der Methode B erfolgte die Messung nach 7 Tagen Trockenlagerung bei 23°C/50% relat. Luftfeuchte und weiteren 21 Tagen Lagerung unter Wasser bei 23°C.

Die Biegezugfestigkeit und Druckfestigkeit wurden gemäß der obengenannten Norm nach Trockenlagerung

von 28 Tagen bei 23°C/50% relativer Luftfeuchte bestimmt.

Der Wasseraufnahmekoeffizient wurde gemäß DIN 52617 nach einer Trockenlagerung der Rezeptur von 14 Tagen bei 23 °C/50% relativer Luftfeuchte bestimmt.

Die Ergebnisse der Testung sind in Tabelle 2 zusammengefaßt.

5

Tabelle 1

(Testung der Fugenfüller-Rezeptur)

10

	Beispiel	Beispiel 6	Vergleichsbeispiel 1
15	Wasseraufnahme (kg/m <sup>2</sup> x h <sup>0.5</sup> )	0.197 ± 0.005	0.759 ± 0.020
20	Druckfestigkeit (N/mm <sup>2</sup> )	16.0 ± 0.3	17.4 ± 0.5
25	Verarbeitbarkeit	etwas klebrig	etwas klebrig

25

30

35

40

45

50

55

60

65

Tabelle 2:  
(Testung der Rollputz-Rezeptur)

Beispiel	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3	Beispiel 4	Beispiel 5	Vergl. bsp. 1
<b>Haftzugfestigkeit</b>						
Method A (N/mm <sup>2</sup> )	0.783±0.049	0.755±0.113	0.806±0.014	0.795±0.093	1.020±0.080	0.679±0.33
Method B (N/mm <sup>2</sup> )	0.765±0.072	0.778±0.053	0.640±0.036	0.803±0.120	0.926±0.032	0.694±0.029
<b>Biegezugfestigkeit</b>						
(N/mm <sup>2</sup> )	2.61±0.03	2.21±0.06	2.39±0.06	2.31±0.10	2.80±0.14	2.22±0.06
<b>Druckfestigkeit</b>						
(N/mm <sup>2</sup> )	3.08±0.18	2.55±0.14	3.03±0.17	2.53±0.21	3.58±0.04	2.54±0.11
<b>Wasseraufnahme</b>						
(kg/m <sup>2</sup> x h <sup>0.5</sup> )	0.164±0.043	0.071±0.019	0.077±0.016	0.079±0.017	0.082±0.011	0.351±0.065

## Patentansprüche

1. In Wasser redispersierbare Dispersionspulverzusammensetzung auf der Basis von wasserunlöslichen Homo- oder Copolymerisaten von vorzugsweise ethylenisch ungesättigten Monomeren und einer oder mehrerer Organosiliciumverbindungen sowie gegebenenfalls weiterer Zusatzstoffe wie Schutzkolloide und Antiblockmittel, erhältlich durch

5 a) Polymerisation von einem oder mehreren Monomeren in Gegenwart von 0.1 bis 30 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomeren, einer oder mehreren, in Wasser dispergierbarer Organosiliciumverbindungen mit einem Siedepunkt bei Normaldruck von > 160°C aus der Gruppe der Silane, Polysilane, Oligosiloxane, Polysiloxane, Carbosilane, Polycarbosilane, Carbosiloxane, Polycarbosiloxane, Polysilylendisiloxane und

10 b) Sprühtrocknung der so erhaltenen Emulsion, gegebenenfalls vor oder nach Zugabe der genannten Zusatzstoffe.

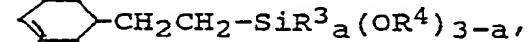
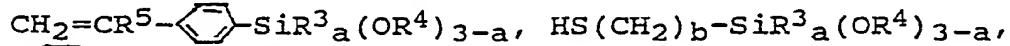
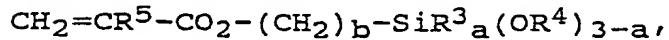
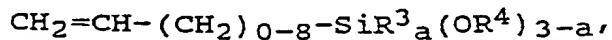
15 2. Dispersionspulverzusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß diese erhältlich ist durch Emulsionspolymerisation von einem oder mehreren Monomeren aus der Gruppe der Vinyllester von unverzweigten oder verzweigten Alkylcabsonsäuren mit 1 bis 15 C-Atomen; der Methacrylsäureester und Acrylsäureester von unverzweigten oder verzweigten Alkoholen mit 1 bis 12 C-Atomen; von Fumar- und/oder Maleinsäuremono- oder -diester von unverzweigten oder verzweigten Alkoholen mit 1 bis 12 C-Atomen;

20 von Dienen wie Butadien oder Isopren, sowie von Olefinen wie Ethen oder Propen, wobei die Diene beispielsweise mit Styrol, (Meth)acrylsäureestern oder den Estern der Fumar- oder Maleinsäure copolymerisiert werden können;

25 von Vinylaromaten wie Styrol, Methylstyrol, Vinyltoluol; von Vinylhalogenverbindungen wie Vinylchlorid.

3. Dispersionspulverzusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß diese erhältlich ist durch Copolymerisation der ethylenisch ungesättigten Monomere mit 0.02 bis 5.0 Gew%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, von ethylenisch ungesättigten Siliciumverbindungen mit der allgemeinen Formel  $R^1-SiR_a(OR^2)_{3-a}$ , mit  $a = 0$  bis 2, wobei  $R$  gleich oder verschieden ist und verzweigte oder unverzweigte Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Cycloalkylreste mit 3 bis 10 C-Atomen, Alkylenreste mit 2 bis 4 C-Atomen, Aryl-, Aralkyl-, Alkylarylreste mit 6 bis 18 C-Atomen bedeutet, wobei die genannten Reste  $R$  auch mit Halogenen wie F oder Cl, mit Ether-, Thioether-, Ester-, Amid-, Nitril-, Hydroxyl-, Amin-, Epoxid-, Carboxyl-, Carbonsäureanhydrid- und Carbonylgruppen substituiert sein können,  $R^1$  ein ethylenisch ungesättigter organischer Rest ist und  $R^2$  gleiche oder verschiedene Reste aus der Gruppe Wasserstoff,  $C_1-C_6$ -Alkyl- oder -Alkoxyalkylen-Rest bedeutet.

35 4. Dispersionspulverzusammensetzung nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß als ethylenisch ungesättigte Siliciumverbindungen eine oder mehrere Verbindungen der allgemeinen Formeln



45 mit  $a = 0-2$ ,  $b = 1-6$ ,  $R^3 = CH_3, C_6H_5$ ,  $R^4 = H, CH_3, C_2H_5, C_3H_7, C_6H_5, (CH_2)_{2-3}-O-(CH_2)_{1-2}H$  und  $R^5 = H, CH_3$ , copolymerisiert werden.

5. Dispersionspulverzusammensetzung nach Anspruch 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Emulsionspolymerisation in Gegenwart von einer oder mehreren, in Wasser dispergierbaren Organosiliciumverbindungen mit einem Siedepunkt > 160°C (bei Normaldruck) erfolgt, aus der Gruppe der Kieselsäureester  $Si(OR')_4$ , der Organoorganosilane  $SiR_n(OR')_{4-n}$  mit  $n = 1$  bis 3, Organosilanole  $SiR_n(OH)_{4-n}$  mit  $n = 1$  bis 3, Polysilane der allgemeinen Formel  $R_3Si(SiR_2)_nSiR_3$  mit  $n = 0$  bis 500 und Di-, Oligo- und Polysiloxane aus Einheiten der allgemeinen Formel  $R_cH_dSi(OR')_e(OH)_fO(4-c-d-e-f)/2$  mit  $c = 0$  bis 3,  $d = 0$  bis 1,  $e = 0$  bis 3,  $f = 0$  bis 3 und die Summe  $c+d+e+f$  je Einheit höchstens 3.5 ist, wobei  $R'$  für gleiche oder verschiedene Alkylreste oder Alkoxyalkylenreste mit 1 bis 4 C-Atomen steht, vorzugsweise Methyl oder Ethyl bedeutet, und  $R$  gleich oder verschieden ist und verzweigte oder unverzweigte Alkylreste mit 1 bis 22 C-Atomen, Cycloalkylreste mit 3 bis 10 C-Atomen, Alkylenreste mit 2 bis 4 C-Atomen, Aryl-, Aralkyl-, Alkylarylreste mit 6 bis 18 C-Atomen bedeutet, wobei die genannten Reste  $R$  auch mit Halogenen wie F oder Cl, mit Ether-, Thioether-, Ester-, Amid-, Nitril-, Hydroxyl-, Amin-, Carboxyl-, Sulfonsäure-, Carbonsäureanhydrid- und Carbonylgruppen substituiert sein können, wobei im Falle der Polysilane  $R$  auch die Bedeutung  $OR'$  haben kann.

6. Verfahren zur Herstellung von Dispersionspulverzusammensetzungen gemäß Anspruch 1 bis 5, mittels

65 a) Emulsionspolymerisation im offenen Reaktionsgefäß oder in Druckgefäß, in einem Temperaturbereich von 0 bis 100°C, eingeleitet mit den für die Emulsionspolymerisation üblicherweise eingesetzten, zumindest teilweise wasserlöslichen Radikalbildnern, wobei als Dispergiermittel Emulgatoren und/oder Schutzkolloide eingesetzt werden, und die Polymerisation diskontinuierlich oder kontinuierlich, mit oder ohne Verwendung von Saatlatices, unter Vorlage aller oder einzelner Bestandteile des Reaktionsgemisches, oder unter teilweiser Vorlage und Nachdosierung der oder einzelner Bestandteile

des Reaktionsgemisches, oder nach dem Dosierverfahren ohne Vorlage durchgeführt wird und  
b) vor oder nach der Sprühtrocknung gegebenenfalls noch Schutzkolloid zugegeben wird.

7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß die in Wasser dispergierbare Organosiliciumverbindung einzeln oder im Gemisch, vorgelegt oder erst im Verlauf der Polymerisation zudosiert wird, wobei die Dosierung in Lösung in einem oder mehreren organischen Monomeren, oder getrennt in reiner Form, oder als Emulsion vorgenommen wird. 5

8. Verfahren nach Anspruch 6 oder 7, dadurch gekennzeichnet, daß die ethylenisch ungesättigten, siliciumhaltigen Monomere vorgelegt oder erst im Verlauf der Polymerisation zudosiert werden, wobei die Dosierung in Lösung, in reiner Form oder als Emulsion vorgenommen wird.

9. Verwendung von Dispersionspulverzusammensetzungen nach Anspruch 1 bis 5 als Bindemittel in bauchemischen Produkten in Verbindung mit anorganischen, hydraulisch abbindenden Bindemitteln wie Zement, Gips, Wasserglas, für die Herstellung von Bauklebern, Putzen, Spachtelmassen, Fußbodenspachtelmassen, Fugenmörtel und Farben. 10

10. Verwendung von Dispersionspulverzusammensetzungen nach Anspruch 1 bis 5 als Alleinbindemittel für Beschichtungsmittel und Klebemittel oder als Bindemittel für Textilien. 15

11. Verwendung von Dispersionspulverzusammensetzungen nach Anspruch 1 bis 5 als hydrophobes Bindemittel.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

**- Leerseite -**